



(12) **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

(43) Veröffentlichungstag:
17.04.2002 Patentblatt 2002/16

(51) Int Cl.⁷: **H01M 8/10**

(21) Anmeldenummer: **01123514.0**

(22) Anmeldetag: **29.09.2001**

(84) Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU
MC NL PT SE TR
 Benannte Erstreckungsstaaten:
AL LT LV MK RO SI

(72) Erfinder:
 • Köhler, Joachim, Dr.
 63486 Bruchköbel (DE)
 • Wittpahl, Sandra
 63179 Obertshausen (DE)
 • Starz, Karl-Anton, Dr.
 63517 Rodenbach (DE)
 • Diehl, Manfred, Dr.
 60389 Frankfurt (DE)

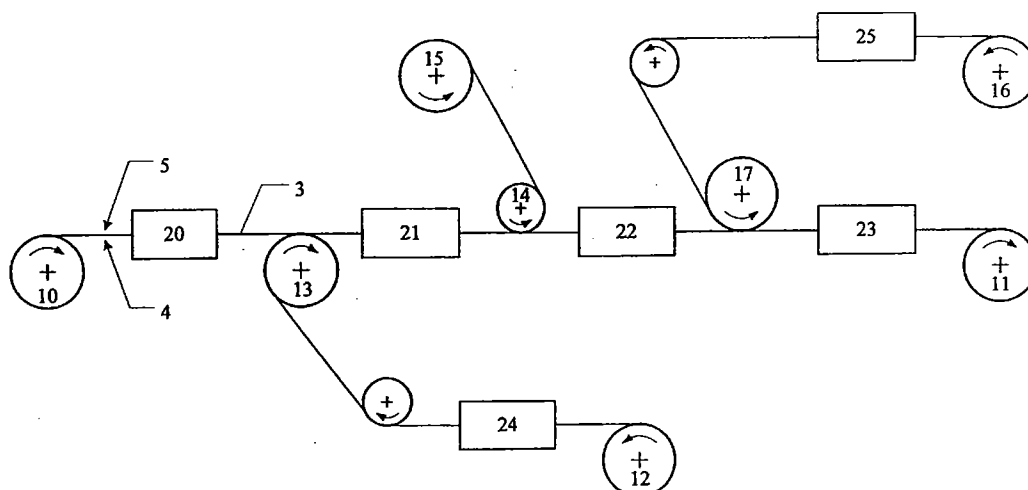
(30) Priorität: **12.10.2000 DE 10050467**

(71) Anmelder: **OMG AG & Co. KG**
63457 Hanau (DE)

(54) **Verfahren zur Herstellung einer Membran-Elektrodeneinheit für Brennstoffzellen**

(57) Ein Verfahren zur Herstellung einer Membran-Elektrodeneinheit für Brennstoffzellen, welche eine Polymerelektrolyt-Membran enthält, die auf einer ersten Seite mit einer ersten Katalysatorschicht und einer ersten hydrophobierten Gasverteilerschicht und auf der zweiten Seite mit einer zweiten Katalysatorschicht und einer zweiten hydrophobierten Gasverteilerschicht versehen ist, wobei für die Herstellung der Katalysatorschichten Tinten eingesetzt werden, die den jeweiligen

Elektrokatalysator, ein oder mehrere Lösungsmittel, ein Protonen leitendes Ionomer und gegebenenfalls Hydrophobierungsmittel und Porenbildner enthalten. Das Verfahren ist dadurch gekennzeichnet, daß die beiden Katalysatorschichten nacheinander auf die Polymerelektrolyt-Membran aufgebracht oder mit ihr in Kontakt gebracht werden, wobei während des Aufbringens oder Inkontaktbringens die jeweils gegenüberliegende Seite der Membran gestützt wird.



Figur 3

Beschreibung

[0001] Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung einer Membran-Elektrodeneinheit (MEA) für Brennstoffzellen, welches sich insbesondere auch für die kontinuierliche Fertigung der Membran-Elektrodeneinheit eignet.

[0002] Eine Membran-Elektrodeneinheit besteht aus einer Polymerelektrolyt-Membran, welche auf beiden Seiten mit jeweils einer Katalysatorschicht und einer auf der Katalysatorschicht liegenden Gasverteilerschicht versehen ist. Eine der Katalysatorschichten ist als Anode für die Oxidation von Wasserstoff und die zweite Katalysatorschicht als Kathode für die Reduktion von Sauerstoff ausgebildet. Die Gasverteilerschichten bestehen gewöhnlich aus Kohlefaserpapier oder Kohlefasergewebe und ermöglichen einen guten Zugang der Reaktionsgase zu den Reaktionsschichten und eine gute Ableitung des Zellenstroms. Die Katalysatorschichten für Anode und Kathode enthalten ein Protonen leitendes Polymer und sogenannte Elektrokatalysatoren, die die jeweilige Reaktion (Oxidation von Wasserstoff beziehungsweise Reduktion von Sauerstoff) katalytisch unterstützen. Als katalytisch aktive Komponenten werden bevorzugt die Metalle der Platingruppe des Periodensystems der Elemente eingesetzt. In der Mehrzahl werden sogenannte Trägerkatalysatoren verwendet, bei denen die katalytisch aktiven Platingruppenmetalle in hochdisperser Form auf die Oberfläche eines leitfähigen Trägermaterials aufgebracht wurden. Als Trägermaterialien haben sich feinteilige Ruße bewährt.

[0003] Die Polymerelektrolyt-Membran besteht aus Protonen leitenden Polymermaterialien. Diese Materialien werden im folgenden auch kurz als Ionomere bezeichnet. Bevorzugt wird Tetrafluorethylen-Fluorvinylether-Copolymer mit Sulfonsäuregruppen verwendet. Dieses Material wird zum Beispiel unter dem Handelsnamen Nafion® von DuPont vertrieben. Es sind jedoch auch andere, insbesondere fluorfreie Ionomermaterialien, wie sulfonierte Polyetherketone oder Arylketone oder Polybenzimidazole einsetzbar. Für die Verwendung in Brennstoffzellen weisen diese Membranen im allgemeinen eine Dicke zwischen 10 und 200 µm auf.

[0004] Die Katalysatorschichten werden zumeist unter Verwendung einer pastenförmigen Zubereitung durch Drucken, Rakeln, Rollen oder Sprühen auf die Polymerelektrolyt-Membranen aufgebracht. Die pastenförmigen Zubereitungen werden im folgenden als Tinten oder Katalysatortinten bezeichnet. Sie enthalten neben dem Trägerkatalysator in der Regel ein lösliches, protonenleitendes Material, mehrere Lösungsmittel und gegebenenfalls hochdisperse, hydrophobe Materialien und Porenbildner. Die Katalysatortinten lassen sich nach der Art der verwendeten Lösungsmittel unterscheiden. Es gibt Tinten, die überwiegend organische Lösungsmittel enthalten und solche, die überwiegend Wasser als Lösungsmittel einsetzen. So beschreibt die DE 196 11 510 A1 Katalysatortinten, die überwiegend organische Lösungsmittel enthalten, während die EP 0 731 520 A1 Katalysatortinten beschreibt, bei denen ausschließlich Wasser als Lösungsmittel eingesetzt wird.

[0005] Die Gasverteilerschichten bestehen gewöhnlich aus grobporigem Kohlefaserpapier oder Kohlefasergewebe mit Porositäten bis zu 90%. Um das Fluten des Porensystems mit dem an der Kathode entstehenden Reaktionswasser zu verhindern, werden diese Materialien mit hydrophoben Materialien imprägniert, zum Beispiel mit Dispersionen von Polytetrafluorethylen (PTFE). An die Imprägnierung schließt sich eine Calcinierung bei etwa 340 bis 370 °C an, um das PTFE-Material aufzuschmelzen. Zur Verbesserung des elektrischen Kontaktes zwischen den Katalysatorschichten und den Gasverteilerschichten werden diese häufig auf der der jeweiligen Katalysatorschicht zugewandten Seite mit einer sogenannten Ausgleichsschicht aus Ruß und einem Fluorpolymer beschichtet, die porös und wasserabstoßend und zugleich elektrisch leitend ist und außerdem eine einigermaßen glatte Oberfläche besitzt.

[0006] Zur Nutzung von Brennstoffzellen als elektrische Energiequelle werden viele Membran-Elektrodeneinheiten zur Bildung eines Brennstoffzellenstapels übereinander angeordnet. Zwischen den einzelnen Membran-Elektrodeneinheiten werden sogenannte Bipolarplatten eingefügt, die über entsprechende Kanäle die Reaktionsgase an die Elektroden der Brennstoffzellen heranführen und die entstehenden Reaktionsprodukte abführen. Außerdem übernehmen sie die Zu- und Ableitung des Zellenstroms.

[0007] Die Verwendung dieser Brennstoffzellenstapel für den elektrischen Antrieb von Kraftfahrzeugen erfordert großtechnische Produktionsverfahren für die Membran-Elektrodeneinheiten.

[0008] In der DE 195 09 749 A1 wird ein Verfahren zur kontinuierlichen Herstellung eines Verbundes aus Elektrodenmaterial, Katalysatormaterial und einer Festelektrolytmembran beschrieben, wobei aus einem das Elektrodenmaterial, das Katalysatormaterial und das Festelektrolytmaterial umfassenden katalytischen Pulver eine katalytische Schicht auf einem Träger hergestellt wird. Diese katalytische Schicht wird auf einer dem Träger abgewandten Seite zum Erweichen des Festelektrolytmaterials aufgeheizt und unter Druck auf die Festelektrolytmembran aufgewalzt. Dieser Vorgang wird für beide Seiten der Festelektrolytmembran vorgenommen, so daß das Verfahren eine komplette Membran-Elektrodeneinheit liefert. Der Träger für die katalytische Schicht dient in der fertigen Membran-Elektrodeneinheit als Gasverteilerschicht.

[0009] In der WO 97/50142 wird ein kontinuierliches Verfahren zur Beschichtung einer Polymerelektrolyt-Membran mit Elektroden beschrieben, bei dem eine bandförmige polymere Membran durch ein Bad mit Platinsalzlösung gezogen wird. Das anhaftende Salz wird anschließend in einem Gasstrom oder in einem weiteren Bad zum Edelmetall reduziert. Dieses Verfahren liefert keine kompletten Membran-Elektrodeneinheiten.

[0010] In der WO 97/23916 wird ebenfalls ein Verfahren zur kontinuierlichen Herstellung von Materialverbunden beschrieben, wobei die Materialverbunde aus mehreren Funktionsmaterialien bestehen. Sie können zum Beispiel in Brennstoffzellen eingesetzt werden. Zur Herstellung der Katalysatorschichten können unter anderem fluide Zubereitungen, die katalytisches Material enthalten (Katalysator tinten), eingesetzt werden.

[0011] Weiterhin wird in der WO 97/23919 ein Verfahren zur Herstellung von Membran-Elektrodeneinheiten beschrieben, wobei das Verbinden der Polymerelektrolyt-Membran, der Elektrodenschichten und der Gasdiffusionsschichten kontinuierlich in einem Walzverfahren durchgeführt wird.

[0012] Die US 6,074,692 beschreibt ebenfalls ein kontinuierliches Verfahren zur Beschichtung einer Polymerelektrolyt-Membran auf beiden Seiten gleichzeitig mit Katalysatorschichten unter Verwendung entsprechender Katalysator tinten, jedoch ohne Aufbringen von Gasverteilerschichten.

[0013] Die elektrochemische Leistung von Membran-Elektrodeneinheiten hängt unter anderem von der Dicke der Polymerelektrolyt-Membran ab. Je dünner die Membran ist, um so geringer ist ihr elektrischer Widerstand. Zur Zeit werden Membranen mit Dicken von 50 und 100 µm für Membran-Elektrodeneinheiten verwendet. Da die Membranen mit geringer werdender Dicke sich immer schwerer handhaben lassen, werden sie teilweise mit einer einseitigen Trägerfolie ausgeliefert.

[0014] Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist es, ein sicheres Verfahren anzugeben, mit welchem sich Polymerelektrolyt-Membranen insbesondere mit Dicken unter 50 µm zu Membran-Elektrodeneinheiten verarbeiten lassen.

[0015] Diese Aufgabe wird gelöst durch ein Verfahren zur Herstellung einer Membran-Elektrodeneinheit für Brennstoffzellen enthaltend eine Polymerelektrolyt-Membran, welche auf einer ersten Seite mit einer ersten Katalysatorschicht und einer ersten hydrophobierten Gasverteilerschicht und auf der zweiten Seite mit einer zweiten Katalysatorschicht und einer zweiten hydrophobierten Gasverteilerschicht einen festen Verbund bildet, wobei für die Herstellung der Katalysatorschichten Tinten eingesetzt werden, die den jeweiligen Elektrokatalysator, ein oder mehrere Lösungsmittel, ein Protonen leitendes Ionomer und gegebenenfalls Hydrophobierungsmittel und Porenbildner enthalten. Das Verfahren ist dadurch gekennzeichnet, daß die beiden Katalysatorschichten nacheinander auf die Polymerelektrolyt-Membran aufgebracht oder mit ihr in Kontakt gebracht werden, wobei während des Aufbringens oder Inkontaktbringens die jeweils gegenüberliegende Seite der Membran gestützt wird.

[0016] Das Verfahren befaßt sich mit der Herstellung von Membran-Elektrodeneinheiten aus einer Polymerelektrolyt-Membran und beidseitig aufgetragenen Elektroden. Die Polymerelektrolyt-Membran wird im folgenden auch kurz als Membran bezeichnet. Die Membran besteht aus einem Protonen leitenden Ionomer und weist eine bestimmte Dicke auf. Sie wird im wesentlichen von zwei gegenüberliegenden Flächen begrenzt, auf die die Elektroden der Membran-Elektrodeneinheit aufgebracht werden. Die zwei gegenüberliegenden Flächen der Membran werden im Rahmen dieser Erfindung als erste und zweite Seite der Membran bezeichnet. Die Elektroden der Membran-Elektrodeneinheit enthalten eine Katalysatorschicht und eine sogenannte Gasverteilerschicht aus einem hochporösen, elektrischen leitendem Kohlefasergerüst oder Kohlefaserpapier. Die Dicke dieser Gasverteilerschicht beträgt gewöhnlich zwischen 100 und 400 µm. Die Gasverteilerschichten werden hydrophobiert, um ein Fluten der Poren mit dem Befeuchtungswasser für die Anode und dem Reaktionswasser an der Kathode zu verhindern und somit stets eine gute Zu- und Abführung der Reaktionsmedien zu den Katalysatorschichten zu gewährleisten. Die Hydrophobierung erfolgt durch Imprägnieren mit einer PTFE-Dispersion (zum Beispiel Hostaflon TF5235 von Dyneon), Trocknen und Calcinieren bei Temperaturen oberhalb von 340 °C.

[0017] Die Elektroden auf den beiden Seiten der Membran können voneinander verschieden sein. Sie können sowohl unterschiedliche Katalysatorschichten als auch unterschiedliche Gasverteilerschichten enthalten. Deshalb werden im Rahmen dieser Erfindung erste und zweite Katalysatorschicht und erste und zweite Gasverteilerschicht voneinander unterschieden. So enthält die Anoden-Gasverteilerschicht vorteilhafter Weise eine höhere Konzentration an PTFE als die Kathoden-Gasverteilerschicht. Bevorzugt ist die Konzentration des PTFE in der Anoden-Gasverteilerschicht etwa doppelt so hoch wie in der Kathoden-Gasverteilerschicht. Typische Konzentrationswerte des PTFE für die Anoden-Gasverteilerschicht sind 16 Gew.-% und für die Kathoden-Gasverteilerschicht 8 Gew.-%.

[0018] Die Katalysatorschichten sind porös und bestehen aus dem jeweiligen Elektrokatalysator, im allgemeinen ein Edelmetall-Trägerkatalysator wie Platin auf Ruß (Pt/C) für die Kathode und Platin und Ruthenium auf Ruß (PtRu/C) für die Anode, und einem Protonen leitenden Ionomer. Statt oder in Kombination mit einem Edelmetall-Trägerkatalysator kann auch ein Edelmetall-Mohr verwendet werden. Zur Herstellung der Katalysatorschichten werden der Elektrokatalysator und das Ionomer unter Verwendung von Lösungsmitteln sorgfältig zu einer Paste vermischt. Diese Paste wird im folgenden als Tinte bezeichnet. Die Katalysator tinte kann darüber hinaus noch Porenbildner und Hydrophobierungsmittel, wie zum Beispiel eine PTFE-Dispersion, enthalten. Im Rahmen der vorliegenden Erfindung wird zwischen Tinten unterschieden, die vorwiegend, das heißt zu mehr als 50 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Tinte, organische Lösungsmittel enthalten und solchen Tinten, die vorwiegend Wasser enthalten. Tinten, die überwiegend organische Lösungsmittel enthalten werden zum Beispiel in den deutschen Patentanmeldungen DE 196 11 510 A1 und DE 198 10 485 A1 und DE 198 37 669 A1 beschrieben. "Wässrige" Tinten werden in der EP 0 731 520 A1 und in der noch nicht veröffentlichten deutschen Patentanmeldung P 100 37 074.8 offenbart.

[0019] Die Katalysatorschichten können unter Verwendung der Tinten durch Drucken, Pinseln, Sprühen oder andere bekannte Beschichtungstechniken direkt auf die Membran aufgebracht werden. In diesem Fall wird im Rahmen dieser Erfindung von einer Beschichtung der Membran gesprochen. Danach werden die Gasverteilerschichten mit den Katalysatorschichten in Kontakt gebracht. Alternativ hierzu können die Katalysatorschichten auch auf die Gasverteilerschichten aufgebracht werden und diese anschließend mit der Katalysatorschicht auf die Membran aufgelegt werden. In diesem Fall wird im folgendem vom Inkontaktbringen der Katalysatorschicht mit der Membran gesprochen.

[0020] Wesentlich bei dem erfindungsgemäßen Verfahren ist, daß die Polymerelektrolyt-Membran jeweils auf einer Seite gestützt wird, wenn die gegenüberliegende Seite mit der Katalysatorschicht beschichtet oder mit ihr in Kontakt gebracht wird. Hiermit ist gemeint, daß die Membran zumindest im Bereich der späteren Elektrode vollflächig mit einem Träger einen wenigstens temporären, festen Verbund bildet. Dieser Träger hat die Aufgabe, ein Verwerfen der Membran während der Beschichtung der gegenüberliegenden Seite mit der Katalysatorschicht weitgehend zu unterdrücken. Er muß deshalb gegenüber den im Verfahren verwendeten Lösungsmitteln beständig sein und darf nur eine geringe Quellung infolge der Lösungsmittel aufweisen. Im Falle eines temporären Trägers kann es sich zum Beispiel um eine Trägerfolie aus Polyester (Dicke der Trägerfolie etwa 50 bis 100 µm) handeln, die die Membran während der Aufbringung der ersten Katalysatorschicht stabilisiert und vor dem Aufbringen der zweiten Katalysatorschicht abgezogen wird. Beim Aufbringen der zweiten Katalysatorschicht kann die Funktion des Trägers von der auf die erste Katalysatorschicht aufgetragenen Gasverteilerschicht übernommen werden. Hierzu ist es erforderlich, daß vor dem Aufbringen der zweiten Katalysatorschicht ein fester Verbund zwischen der Membran, der ersten Katalysatorschicht und der ersten Gasverteilerschicht hergestellt wird.

[0021] Zur Durchführung des Verfahrens wird bevorzugt von einer Membran ausgegangen, deren erste Seite frei zugänglich ist und deren zweite Seite durch eine Trägerfolie gestützt wird. Das Verfahren umfaßt in diesem Fall die folgenden Schritte:

- a) Herstellen eines Verbundes aus der ersten Katalysatorschicht und der ersten hydrophobierten Gasverteilerschicht mit der ersten Seite der Membran,
- b) Entfernen der Stützfolie von der zweiten Seite der Membran,
- c) Herstellen eines Verbundes aus der zweiten Katalysatorschicht und der zweiten Gasverteilerschicht mit der zweiten Seite der Membran.

[0022] In einer besonderen Ausführungsform des Verfahrens setzt sich Verfahrensschritt a) aus folgenden Unterschritten zusammen:

- a1) Beschichten der ersten Seite der Membran mit der ersten Katalysatorschicht unter Verwendung einer ersten Tinte und
- a2) Auflegen der ersten Gasverteilerschicht auf die noch feuchte Katalysatorschicht und Trocknen des Verbundes.

[0023] In diesem Fall ist es vorteilhaft, wenn eine Tinte für die Herstellung der ersten Katalysatorschicht verwendet wird, die überwiegend organische Lösungsmittel enthält. Die organischen Lösungsmittel bewirken eine stärkere Quellung der Membran als Tinten auf Wasserbasis. Die stärkere Quellung führt wiederum zu einer besseren Verbindung zwischen Membran und Katalysatorschicht. Aus diesem Grund werden im Rahmen dieser Erfindung in allen Verfahrensschritten, die eine Direktbeschichtung der Membran mit Katalysatorschichten vorsehen, Tinten verwendet, die überwiegend organische Lösungsmittel enthalten.

[0024] Die Trocknung des Verbundes wird bei einer Temperatur zwischen 50 und 100, bevorzugt bei 70 °C, vorgenommen und führt zu einem festen Verbund zwischen Membran, erster Katalysatorschicht und erster Gasverteilerschicht. Nach dem Trocknen kann der Verbund in einem Wasserbad mit erhöhter Temperatur, bevorzugt bei 80 °C, gewässert werden, um eventuell noch nicht vollständig entfernte Lösungsmittel aus der Katalysatorschicht herauszuwaschen.

[0025] Verfahrensschritt c) kann sich analog zu Schritt a) ebenfalls aus zwei Unterschritten zusammensetzen, nämlich:

- c1) Beschichten der zweiten Seite der Membran mit der zweiten Katalysatorschicht unter Verwendung einer zweiten Tinte und
- c2) Auflegen der zweiten Gasverteilerschicht auf die noch feuchte Katalysatorschicht und Trocknen des Verbundes.

[0026] Auch in diesem Fall empfiehlt es sich, eine Tinte für die Herstellung der zweiten Katalysatorschicht zu verwenden, die überwiegend organische Lösungsmittel enthält.

[0027] Statt der soeben besprochenen symmetrischen Vorgehensweise bezüglich der Beschichtung der Membran

mit Katalysatorschichten kann es in einigen Anwendungsfällen vorteilhafter sein, die zweite Katalysatorschicht nicht direkt auf die Membran aufzubringen, sondern die zweite Katalysatorschicht zuerst auf die zweite Gasverteilerschicht aufzubringen und dann die noch feuchte Katalysatorschicht auf die zweite Seite der Membran aufzulegen. Dementsprechend gestalten sich dann die Verfahrensschritte c3) und c4) dann wie folgt:

c3) Beschichten der zweiten Gasverteilerschicht mit der zweiten Katalysatorschicht unter Verwendung einer zweiten Tinte und

c4) Auflegen der noch feuchten Katalysatorschicht auf die zweite Seite der Membran und Trocknen des Verbundes.

[0028] Bei dieser Vorgehensweise ist es vorteilhaft, wenn die Tinte für die Herstellung der zweiten Katalysatorschicht überwiegend Wasser als Lösungsmittel enthält. Dadurch wird verhindert, daß beim Beschichten der hydrophoben Gasverteilerschicht die Tinte in das Porensystem der Gasverteilerschicht eindringt und die Leistung der späteren Brennstoffzelle negativ beeinflusst.

[0029] Bei der oben beschriebenen symmetrischen Direktbeschichtung der Membran mit den beiden Katalysatorschichten unter Verwendung von Tinten auf der Basis organischer Lösungsmittel ist es ohne Einfluß auf die Leistung der fertigen Brennstoffzelle, ob zuerst die Katalysatorschicht für die spätere Anode oder für die spätere Kathode zuerst aufgebracht wird. Dagegen wurde bei der unsymmetrischen Verfahrensvariante beobachtet, daß die fertige Brennstoffzelle eine bessere elektrische Leistung zeigt, wenn in Schritt a) des Verfahrens nicht der die Anodenkatalysator sondern der Kathodenkatalysator direkt auf die Polymerelektrolyt-Membran aufgebracht wird. Der Anodenkatalysator wird also in diesem Fall in Schritt c) auf die zweite Gasverteilerschicht aufgebracht.

[0030] Bei einer weiteren Verfahrensvariante setzt sich der Verfahrensschritt c) aus den folgenden Unterschritten c5) und c6) zusammen:

c5) Beschichten der zweiten Gasverteilerschicht mit der zweiten Katalysatorschicht unter Verwendung einer zweiten Tinte und Trocknen der Beschichtung und

c6) Auflegen der Katalysatorschicht auf die zweite Seite der Membran und

d) Verpressen des gesamten Verbundes bei erhöhter Temperatur.

[0031] Diese Variante ermöglicht es, die zweite Gasverteilerschicht in einem vorgelagerten Arbeitsschritt mit der zweiten Katalysatorschicht zu beschichten und für die spätere Verwendung in dem hier vorgeschlagenen Verfahren zwischenzulagern. Der Verbund mit der Membran wird in diesem Fall durch Anwendung von Druck und Temperatur hergestellt. Der anzuwendende Druck liegt bevorzugt zwischen 1 und 100 bar. Gute Ergebnisse werden mit einem Druck von 70 bar bei einer Temperatur von 130 °C erzielt.

[0032] Auch in diesem Fall gelten die schon gemachten Angaben über die Auswahl der Lösungsmittel für die Katalysatorfarben und die Reihenfolge der Aufbringung von Anoden- und Kathodenkatalysator.

[0033] Die Anwendung von Druck und Temperatur zur Herstellung des Verbundes zwischen der Membran und der mit dem zweiten Katalysator beschichteten zweiten Gasverteilerschicht können unterbleiben, wenn die zweite Katalysatorschicht mit einer Ionomerlösung befeuchtet wird. In diesem Fall ist zur Herstellung des Verbundes nur ein Trockenschritt bei erhöhter Temperatur erforderlich.

[0034] Diese Vorgehensweise kann auf den Fall ausgeweitet werden, daß beide Katalysatorschichten zuerst auf die jeweiligen Gasverteilerschichten aufgebracht werden und daß erst danach der Verbund mit der Membran hergestellt wird. Bei dieser Verfahrensvariante setzen sich daher die Verfahrensschritte a) und c) aus folgenden Unterschritten zusammen:

a3) Beschichten der ersten Gasverteilerschicht mit der ersten Katalysatorschicht unter Verwendung einer ersten Tinte und Trocknen der Beschichtung,

a4) Befeuchten der ersten Katalysatorschicht mit einer organischen Ionomerlösung und

a5) Auflegen der befeuchteten ersten Katalysatorschicht auf die erste Seite der Membran und Trocknen des Verbundes,

c7) Beschichten der zweiten Gasverteilerschicht mit der zweiten Katalysatorschicht unter Verwendung einer zweiten Tinte und Trocknen der Beschichtung,

c8) Befeuchten der zweiten Katalysatorschicht mit einer organischen Ionomerlösung und

c9) Auflegen der befeuchteten zweiten Katalysatorschicht auf die zweite Seite der Membran und Trocknen des Verbundes.

[0035] Wegen der direkten Beschichtung der hydrophobierten Gasverteilerschichten mit den Katalysatorschichten ist es auch in diesem Fall empfehlenswert, Tinten zu verwenden, die im wesentlichen Wasser als Lösungsmittel enthalten.

[0036] Zur Verbesserung der Anbindung der Gasverteilerschichten an die Katalysatorschichten ist es vorteilhaft, wenn die hydrophobierten Gasverteilerschichten auf der für den Kontakt mit den Katalysatorschichten vorgesehenen Fläche mit einer Kohlenstoff enthaltenden, hydrophoben Ausgleichsschicht versehen werden. Zur Anfertigung der Ausgleichsschicht wird eine Paste aus Ruß und PTFE verwendet, die nach dem Aufbringen auf die Gasverteilerschicht getrocknet und calciniert wird. Bei der Calcinierung werden Temperaturen zwischen 340 und 370 °C angewendet, die das PTFE zum Schmelzen bringen.

[0037] Außerdem kann es vorteilhaft für den Verbund zwischen den Katalysatorschichten und der Membran sein, wenn die Membran vor dem Aufbringen oder Inkontaktbringen mit den Katalysatorschichten in Wasser oder organischen Lösungsmitteln vorgequollen wird.

[0038] Das vorgeschlagene Verfahren eignet sich für die Einzelfertigung von Membran-Elektrodeneinheiten für Brennstoffzellen, wenn die zu verwendenden Elektrolytmembranen Dicken von weniger als 50 µm aufweisen. Die Vorteile des Verfahrens bezüglich der einfachen Herstellung von Membran-Elektrodeneinheiten mit dünnen Membranen wirken sich jedoch dann besonders positiv aus, wenn zu einer kontinuierlichen Fertigungsweise übergegangen wird.

[0039] Das vorgeschlagene Verfahren wird im folgenden an Hand der Beispiele und der Figuren näher erläutert. Es zeigen:

Figur 1: Aufbau einer Membran-Elektrodeneinheit ohne überstehende Membran

Figur 2: Aufbau einer Membran-Elektrodeneinheit mit überstehender Membran

Figur 3: Prinzipielle Anordnung für eine kontinuierliche Fertigung von Membran-Elektrodeneinheiten

Figur 4: Elektrochemische Leistungsdaten von erfindungsgemäß hergestellten Membran-Elektrodeneinheiten

[0040] Die Figuren 1 und 2 zeigen zwei verschiedene Ausführungsformen von Membran-Elektrodeneinheiten, die nach dem vorgeschlagenen Verfahren hergestellt werden können. Die Katalysatorschichten sind in den Figuren jeweils mit den Bezugsziffern (1) und (2) gekennzeichnet.

[0041] Figur 1 zeigt eine Membran-Elektrodeneinheit, die erhalten wird, wenn die Membran ganzflächig mit Katalysatorschichten und Gasverteilerschichten in Kontakt gebracht wird. Dies kann zum Beispiel in einem einfachen kontinuierlichen Prozeß geschehen. Membran und Gasverteilerschichten werden in diesem Fall als Rollenware eingesetzt und ganzflächig mit den Katalysatorschichten beschichtet und miteinander verbunden. Das hierbei erhaltene, bandförmige Laminat aus Membran, Katalysatorschichten und Gasverteilerschichten wird anschließend auf die gewünschte Größe der Membran-Elektrodeneinheiten zurechtgeschnitten. Vor dem Zusammenbau zu einer Brennstoffzelle muß die Membran-Elektrodeneinheit in einer umlaufenden Randzone, in Figur 1 mit R bezeichnet, durch Imprägnieren mit einem Polymer oder Kleber abgedichtet werden, um das seitliche Austreten von Reaktivgasen zu verhindern.

[0042] Figur 2 zeigt eine Membran-Elektrodeneinheit, bei der die Membran größer ist als die aufgebrachten Katalysator- und Gasverteilerschichten und einen umlaufenden Rand bildet, der in Figur 2 ebenfalls mit R bezeichnet ist. Beim Zusammenbau zu einer Brennstoffzelle wird die Membran-Elektrodeneinheit durch Auflegen von Dichtungen auf den Rand R abgedichtet. Zur kontinuierlichen Fertigung der Membran-Elektrodeneinheit gemäß Figur 2 nach dem vorgeschlagenen Verfahren müssen die Katalysatorschichten in der für die Brennstoffzellen benötigten flächigen Ausdehnung auf die bandförmige Membran mittels einer Drucktechnik, wie zum Beispiel Siebdruck, aufgebracht und die Gasverteilerschichten mittels Einzelblattzuführungen paßgenau auf die Katalysatorschichten aufgelegt und der Verbund mit ihnen hergestellt werden.

[0043] Die Anwendung des vorgeschlagenen Verfahrens auf die kontinuierliche Herstellung von Membran-Elektrodeneinheiten wird an Hand von Figur 3 näher erläutert. Figur 3 zeigt nur eine beispielhafte Konfiguration einer Fertigungsanlage zur kontinuierlichen Herstellung von Membran-Elektrodeneinheiten nach dem durch die Patentansprüche definierten Verfahren. Mit (3) ist in Figur 3 eine mit einer Trägerfolie gestützte, bandförmige Polymerelektrolyt-Membran bezeichnet, die von einer Rolle (10) abgewickelt und nach Fertigstellung der Membran-Elektrodeneinheit auf Rolle (11) aufgewickelt wird. (4) bezeichnet die frei zugängliche erste Seite der Membran, während die zweite Seite (5) durch eine auflaminierte Trägerfolie gestützt wird. Mit (20) bis (25) sind Behandlungsstationen bezeichnet, in denen abhängig von der zu realisierenden Verfahrensvariante unterschiedliche Behandlungen vorgenommen werden.

[0044] In einer möglichen Ausführungsform des Verfahrens wird die geträgerte Membran in der Behandlungsstation (20) zunächst in einem Wässerungsbad vorgequollen und danach auf der frei zugänglichen ersten Seite (4) ganzflächig mit der ersten Katalysatorschicht beschichtet. Die Membran ist während dieser Beschichtung durch die Trägerfolie auf der zweiten Seite der Membran gestützt. Die erste Gasverteilerschicht wird als Bandware von der Rolle (12) abgewickelt und mit Hilfe der Umlenkwalze (13) auf die noch feuchte Katalysatorschicht aufgelegt. In der Behandlungsstation (21) wird die Katalysatorschicht bei einer Temperatur von etwa 70 °C getrocknet und damit der Verbund zwischen der ersten

Seite der Membran, der ersten Katalysatorschicht und der ersten Gasverteilerschicht hergestellt.

[0045] Je nach gewünschter Fertigungstiefe des Verfahrens kann die Gasverteilerschicht in der Behandlungsstation (24) hydrophobiert und gegebenenfalls mit einer Ausgleichsschicht versehen oder fertig konfektioniert mit Hydrophobierung und gegebenenfalls Ausgleichsschicht als Rollenware dem Verfahren von Rolle (12) zugeführt werden.

[0046] Nach Herstellen des Verbundes zwischen Membran, erster Katalysatorschicht und erster Gasverteilerschicht ist die Membran auch auf der ersten Seite gestützt. Daher kann jetzt die Trägerfolie von der zweiten Seite der Membran mittels Umlenkwalze (14) von der Membran abgezogen und auf Rolle (15) aufgewickelt werden. Danach erfolgt in Behandlungsstation (22) die Aufbringung der zweiten Katalysatorschicht auf die zweite Seite der Membran. Während dieser Beschichtung wird die Membran auf der ersten Seite durch den schon hergestellten Verbund mit der ersten Gasverteilerschicht gestützt. Durch Umlenkwalze (17) wird dann die zweite Gasverteilerschicht auf die noch feuchte zweite Katalysatorschicht aufgelegt. Durch Trocknen der zweiten Katalysatorschicht bei etwa 70 °C in der Behandlungsstation (23) wird der Verbund zwischen Membran, zweiter Katalysatorschicht und zweiter Gasverteilerschicht hergestellt.

[0047] Die zweite Gasverteilerschicht wird in Bandform von Rolle (16) abgewickelt. Wie im Falle der ersten Gasverteilerschicht kann die zweite Gasverteilerschicht vorkonfektioniert von Rolle (16) abgewickelt werden oder erst aus einem bandförmigen Kohlefaserpapier oder Kohlefasergewebe durch Hydrophobieren und gegebenenfalls Beschichten mit einer Ausgleichsschicht in Behandlungsstation (25) hergestellt werden.

[0048] Die Fertigungsanlage von Figur 3 erlaubt im Rahmen der Patentansprüche vielfältige Abwandlungen der soeben beschriebenen Vorgehensweise. So ist es nicht erforderlich, auch die zweite Katalysatorschicht direkt auf die zweite Seite Membran aufzubringen. Vielmehr kann gemäß Anspruch 7 die zweite Katalysatorschicht auf die Gasverteilerschicht aufgedruckt und dann im noch feuchten Zustand mit der Membran in Kontakt gebracht werden. In diesem Fall beinhaltet die Behandlungsstation (25) für die Gasverteilerschicht auch das Aufbringen der zweiten Katalysatorschicht auf die Gasverteilerschicht.

[0049] Ebenso können beide Gasverteilerschichten in einem vorgelagerten Fertigungsschritt mit den jeweiligen Katalysatorschichten beschichtet und getrocknet werden. Diese katalysierten Gasverteilerschichten werden der Fertigungsanlage von Figur 3 als Rollenware (Rollen (12) und (16)) zugeführt. In den Behandlungsstationen (24) und (25) werden die Katalysatorschichten mit einer organischen Ionomerlösung befeuchtet und anschließend mittels der Walzen (13) und (17) auf die Membran aufgelegt. Die Behandlungsstationen (21) und (23) enthalten dann nur Trocknungsstationen. Behandlungsstation (22) kann entfallen und Behandlungsstation (20) enthält in diesem Fall nur ein Wässerungsbad zum Vorquellen der Membran.

[0050] Sollen mit der Fertigungsanlage von Figur 3 Membran-Elektrodeneinheiten gemäß Figur 2 hergestellt werden, so werden die Katalysatorschichten in den gewünschten Mustern auf die Membran aufgebracht. Die Zurührung der Gasverteilerschichten mit Hilfe der Elemente (12), (13) und (24) einerseits und der Elemente (16), (17) und (25) andererseits wird durch geeignete Einzelblattzuführungen von bereits zugeschnittenen Gasverteilerschichten ersetzt, die paßgenau auf die Katalysatorschichten aufgelegt werden.

[0051] Alternativ hierzu können schon mit Katalysator beschichtete und zugeschnittene Gasverteilerschichten verwendet werden, die vor dem Auflegen auf die Membran mit einer organischen Lösung eines Ionomers befeuchtet werden, damit sich nach dem Trocknen der Ionomerlösung ein fester Verbund zwischen der Membran und den katalysierten Gasverteilerschichten einstellt.

[0052] Das folgende Beispiel soll das erfindungsgemäße Verfahren weiter erläutern.

Beispiel 1:

[0053] Für die Anfertigung einer Membran-Elektrodeneinheit gemäß dem vorgeschlagenen Verfahren wurden Katalysatorintinten mit den folgenden Zusammensetzungen hergestellt:

Zusammensetzung der Kathodentinte:	
13,0 g	Pt-Trägerkatalysator (40 Gew.-% Pt auf Ruß, Fa. Dmc ²)
41,0 g	Nafion®-Lösung (10 Gew.-% in Wasser)
36,0 g	Wasser (vollentsalzt)
10,0 g	Dipropylenglykol
100,0 g	

Zusammensetzung der Anodentinte:

11,0 g	PtRu-Trägerkatalysator (40 Gew.-% PtRu auf Ruß: 26,4 Gew.-% Pt, 13,6 Gew.-% Ru; Katalysator entsprechend US 6,007,934)
36,0 g	Nafion®-Lösung (10 Gew.-% in Dipropylenglykol (PG))
11 g	Wasser (vollentsalzt)
42,0 g	Dipropylenglykol
100,0 g	

[0054] Die obige Kathodentinte enthielt als Lösungsmittel überwiegend Wasser, während die Anodentinte im wesentlichen Dipropylenglykol als Lösungsmittel enthielt.

[0055] Die Nafion®-Lösung (Nafion: Tetrafluorethylen-Fluorvinylether-Copolymer mit Sulfonsäuregruppen in der Protonenform) in Dipropylenglykol wurde aus einer käuflichen Nafion®-Lösung in niedrig siedenden Alkoholen (von DuPont), Abdestillieren der Alkohole und Lösen des Nafions in Dipropylenglykol hergestellt. In dieser Lösung wurde der Katalysator suspendiert.

[0056] Eine 30 µm dicke Polymerelektrolyt-Membran, die auf einer Seite durch eine auflaminierte Folie aus Polyester gestützt war, wurde zunächst auf der frei zugänglichen Seite mit der Anodentinte beschichtet. Auf die noch feuchte Anodenschicht wurde ein hydrophobisiertes Kohlefaserpapier (Toray TGPH-060; Dicke 200 µm) aufgelegt. Danach wurde der Verbund zwischen Membran, Anodenschicht und Gasverteilerschicht durch eine zweistufige Trocknung bei 70 und 90 °C hergestellt. Abschließend wurde der Verbund in 80 °C heißem Wasser gewässert. Die Platinbeladung der fertigen Anodenschicht betrug 0,21 mg Pt/cm².

[0057] In einem separaten Arbeitsvorgang wurde eine zweite Gasverteilerschicht (hydrophobisiertes Kohlefaserpapier; Toray TGPH-060) mit der Kathodentinte beschichtet und in zwei Stufen bei 70 und 90 °C getrocknet. Anschließend wurde die Kathodenschicht auf die zweite Seite der Membran nach Entfernen der Trägerfolie aufgelegt und der Verbund durch Heißpressen bei 130 °C und einem Druck von 70 bar hergestellt. Die Kathodenschicht wies eine Platinbeladung von 0,37 mg/cm² auf.

Beispiel 2:

[0058] In diesem Beispiel wurde die Kathodentinte im wesentlichen mit organischen Lösungsmitteln (Dipropylenglykol) und die Anodentinte im wesentlichen mit Wasser zubereitet. Die Zusammensetzung der Tinten ist der folgenden Aufstellung zu entnehmen:

Zusammensetzung der Kathodentinte:

11,0 g	Pt-Trägerkatalysator (40 Gew.-% Pt auf Ruß, Fa. Degussa-Hüls)
36,0 g	Nafion®-Lösung (10 Gew.-% in Dipropylenglykol (PG))
11 g	Wasser (vollentsalzt)
42,0 g	Dipropylenglykol
100,0 g	

Zusammensetzung der Anodentinte:

11,0 g	PtRu-Trägerkatalysator (40 Gew.-% PtRu auf Ruß: 26,4 Gew.-% Pt, 13,6 Gew.-% Ru; Katalysator entsprechend US 6,007,934)
41,0 g	Nafion®-Lösung (10 Gew.-% in Wasser)
36,0 g	Wasser (vollentsalzt)
10,0 g	Dipropylenglykol
100,0 g	

[0059] Eine 30 µm dicke Polymerelektrolyt-Membran, die auf einer Seite durch eine auflaminierte Folie aus Polyester gestützt war, wurde zunächst auf der frei zugänglichen Seite mit der Kathodentinte beschichtet. Auf die noch feuchte Kathodenschicht wurde ein hydrophobisiertes Kohlefaserpapier (Toray TGPH-060) aufgelegt. Danach wurde der Verbund zwischen Membran, Kathodenschicht und Gasverteilerschicht durch eine zweistufige Trocknung bei 70 und 90 °C hergestellt. Abschließend wurde der Verbund in 80 °C heißem Wasser gewässert. Die Platinbeladung der fertigen

Kathodenschicht betrug 0,26 mg Pt/cm².

[0060] In einem separaten Arbeitsvorgang wurde eine zweite Gasverteilerschicht (hydrophobisiertes Kohlefaserpapier Toray TGPB-060) mit der Anodentinte beschichtet und in zwei Stufen bei 70 und 90 °C getrocknet. Anschließend wurde die Anodenschicht auf die zweite Seite der Membran nach Entfernen der Trägerfolie aufgelegt und der Verbund durch Heißpressen bei 130 °C und einem Druck von 70 bar hergestellt. Die Anodenschicht wies eine Platinbeladung von 0,26 mg/cm² auf.

Elektrochemische Prüfungen

[0061] Die nach Beispiel 1 und Beispiel 2 hergestellten Membran-Elektrodeneinheiten wurden in eine PEM-Brennstoffzellen-Prüfzelle mit einer aktiven Zellenfläche von 50 cm² eingebaut.

[0062] Bei den Leistungstests wurde als Anodengas eine Gasmischung von 45% H₂, 31% N₂, 21% CO₂, 50 ppm CO mit einem Airbleed von 3% Luft eingesetzt. Als Kathodengas wurde Luft verwendet. Die Zelltemperatur betrug 70 °C. Die Anodenbefeuchtung wurde bei 85 °C und die Kathodenbefeuchtung bei 55 °C vorgenommen. Der Druck der Arbeitsgase betrug 1 bar (absolut). Die Stöchiometrie der Gase war 1,1 (Anodengas) und 2,0 (Kathodengas).

[0063] Die gemessenen Zellspannungen im Luftbetrieb in Abhängigkeit von der Stromdichte sind in Figur 4 dargestellt. Es ist klar ersichtlich, daß im Falle der Direktbeschichtung der Polymermembran auf der Kathodenseite (Beispiel 2) die Leistungsdaten der Zelle über den gesamten Stromdichtebereich besser sind als im Falle der Direktbeschichtung auf der Anodenseite (Beispiel 1). Dieser Effekt ist um so mehr beeindruckend, als das die Edelmetallbeladung der Katalysatorfalte von Beispiel 2 geringer ist, als die in Beispiel 1. Durch das Lösungsmittel der Katalysatorfalte kommt es bei der Direktbeschichtung auf die Polymermembran zu einer Vorquellung der Polymermembran die wiederum in einer verbesserten Umhüllung bzw. Kontaktierung der angrenzenden Katalysatorpartikel resultiert. Wegen der größeren Leistungsverluste einer mit Wasserstoff betriebenen Brennstoffzelle durch Überspannungspotentiale an der Kathode ist der Einfluß einer verbesserten Anbindung zwischen Katalysator und Membran auf die Zellenleistung beim Kathodenkatalysator größer als beim Anodenkatalysator.

Patentansprüche

1. Verfahren zur Herstellung einer Membran-Elektrodeneinheit für Brennstoffzellen enthaltend eine Polymerelektrolyt-Membran, welche auf einer ersten Seite mit einer ersten Katalysatorschicht und einer ersten hydrophobierten Gasverteilerschicht und auf der zweiten Seite mit einer zweiten Katalysatorschicht und einer zweiten hydrophobierten Gasverteilerschicht einen festen Verbund bildet, wobei für die Herstellung der Katalysatorschichten Tinten eingesetzt werden, die den jeweiligen Elektrokatalysator, ein oder mehrere Lösungsmittel, ein Protonen leitendes Ionomer und gegebenenfalls Hydrophobierungsmittel und Porenbildner enthalten,

dadurch gekennzeichnet,

daß die beiden Katalysatorschichten nacheinander auf die Polymerelektrolyt-Membran aufgebracht oder mit ihr in Kontakt gebracht werden, wobei während des Aufbringens oder Inkontaktbringens die jeweils gegenüberliegende Seite der Membran gestützt wird.

2. Verfahren nach Anspruch 1,

dadurch gekennzeichnet,

daß eine Polymerelektrolyt-Membran eingesetzt wird, deren erste Seite frei zugänglich ist und deren zweite Seite durch eine Trägerfolie gestützt wird und wobei das Verfahren die folgenden Schritte umfaßt:

a) Herstellen eines Verbundes aus der ersten Katalysatorschicht und der ersten hydrophobierten Gasverteilerschicht mit der ersten Seite der Membran,

b) Entfernen der Stützfolie von der zweiten Seite der Membran,

c) Herstellen eines Verbundes aus der zweiten Katalysatorschicht und der zweiten Gasverteilerschicht mit der zweiten Seite der Membran.

3. Verfahren nach Anspruch 2,

dadurch gekennzeichnet,

daß Verfahrensschritt a) sich aus folgenden Unterschritten zusammensetzt:

a1) Beschichten der ersten Seite der Membran mit der ersten Katalysatorschicht unter Verwendung einer ersten Tinte und

a2) Auflegen der ersten Gasverteilerschicht auf die noch feuchte Katalysatorschicht und Trocknen des Ver-

bundes.

4. Verfahren nach Anspruch 3,
dadurch gekennzeichnet,
5 **daß** die Tinte für die Herstellung der ersten Katalysatorschicht überwiegend organische Lösungsmittel enthält.

5. Verfahren nach Anspruch 4,
dadurch gekennzeichnet,
10 **daß** Verfahrensschritt c) sich aus folgenden Unterschritten zusammensetzt:

c1) Beschichten der zweiten Seite der Membran mit der zweiten Katalysatorschicht unter Verwendung einer zweiten Tinte und

c2) Auflegen der zweiten Gasverteilerschicht auf die noch feuchte Katalysatorschicht und Trocknen des Verbundes.

6. Verfahren nach Anspruch 5,
dadurch gekennzeichnet,
15 **daß** die Tinte für die Herstellung der zweiten Katalysatorschicht überwiegend organische Lösungsmittel enthält.

7. Verfahren nach Anspruch 4,
dadurch gekennzeichnet,
20 **daß** Verfahrensschritt c) sich aus folgenden Unterschritten zusammensetzt:

c3) Beschichten der zweiten Gasverteilerschicht mit der zweiten Katalysatorschicht unter Verwendung einer zweiten Tinte und

c4) Auflegen der noch feuchten Katalysatorschicht auf die zweite Seite der Membran und Trocknen des Verbundes.

8. Verfahren nach Anspruch 7,
dadurch gekennzeichnet,
30 **daß** die Tinte für die Herstellung der zweiten Katalysatorschicht überwiegend Wasser als Lösungsmittel enthält.

9. Verfahren nach Anspruch 8,
dadurch gekennzeichnet,
35 **daß** die erste Katalysatorschicht die Kathode und die zweite Katalysatorschicht die Anode der Membran-Elektrodeneneinheit bildet.

10. Verfahren nach Anspruch 4,
dadurch gekennzeichnet,
40 **daß** Verfahrensschritt c) sich aus folgenden Unterschritten zusammensetzt:

c5) Beschichten der zweiten Gasverteilerschicht mit der zweiten Katalysatorschicht unter Verwendung einer zweiten Tinte und Trocknen der Beschichtung und

c6) Auflegen der Katalysatorschicht auf die zweite Seite der Membran und

d) Verpressen des gesamten Verbundes bei erhöhter Temperatur.

11. Verfahren nach Anspruch 10,
dadurch gekennzeichnet,
50 **daß** die Tinte für die Herstellung der zweiten Katalysatorschicht überwiegend Wasser als Lösungsmittel enthält.

12. Verfahren nach Anspruch 11,
dadurch gekennzeichnet,
55 **daß** die erste Katalysatorschicht die Kathode und die zweite Katalysatorschicht die Anode der Membran-Elektrodeneneinheit bildet.

13. Verfahren nach Anspruch 2,
dadurch gekennzeichnet,
daß die Verfahrensschritte a) und c) sich aus folgenden Unterschritten zusammensetzen:

a3) Beschichten der erste Gasverteilerschicht mit der ersten Katalysatorschicht unter Verwendung einer ersten Tinte und Trocknen der Beschichtung,
a4) Befeuchten der ersten Katalysatorschicht mit einer organischen Ionomerlösung und
a5) Auflegen der befeuchteten ersten Katalysatorschicht auf die erste Seite der Membran und Trocknen des Verbundes,
c7) Beschichten der zweiten Gasverteilerschicht mit der zweiten Katalysatorschicht unter Verwendung einer zweiten Tinte und Trocknen der Beschichtung,
c8) Befeuchten der zweiten Katalysatorschicht mit einer organischen Ionomerlösung und
c9) Auflegen der befeuchteten zweiten Katalysatorschicht auf die zweite Seite der Membran und Trocknen des Verbundes.

14. Verfahren nach Anspruch 13,
dadurch gekennzeichnet,
daß die Tinten für die Herstellung der Katalysatorschichten überwiegend Wasser als Lösungsmittel enthalten.

15. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 14,
dadurch gekennzeichnet,
daß die Gasverteilerschichten vor dem Kontakt mit den jeweiligen Katalysatorschichten mit einer Kohlenstoff enthaltenden, hydrophoben Ausgleichsschicht beschichtet werden.

16. Verfahren nach Anspruch 15,
dadurch gekennzeichnet,
daß die Katalysatorschichten nach dem Trocknen bei erhöhter Temperatur gewässert werden.

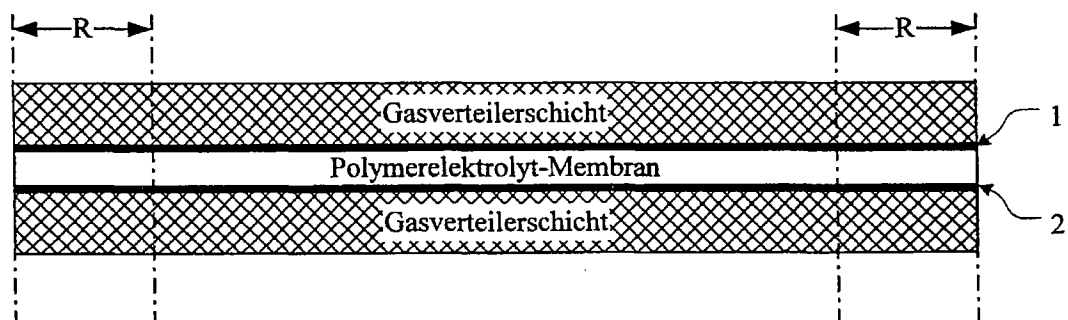
17. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 14,
dadurch gekennzeichnet,
daß Polymerelektrolyt-Membran und Gasverteilerschichten in Form von Rollenware eingesetzt werden und der gesamte Verfahrensablauf kontinuierlich vorgenommen wird.

18. Verfahren nach Anspruch 17,
dadurch gekennzeichnet,
daß die Katalysatorschichten nach dem Trocknen bei erhöhter Temperatur gewässert werden.

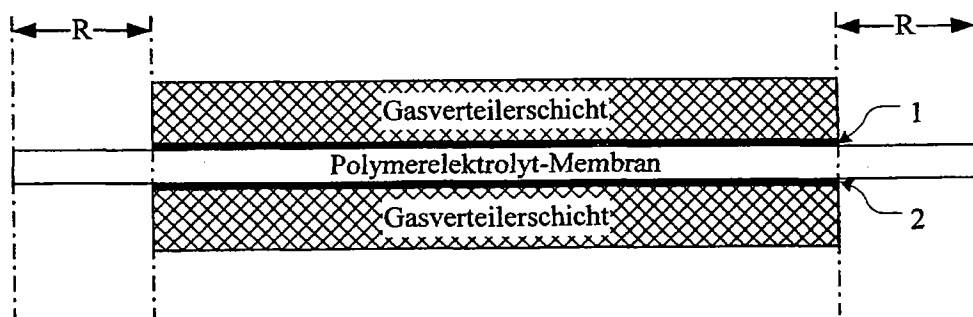
19. Verfahren nach Anspruch 1,
dadurch gekennzeichnet,
daß die Katalysatorschichten durch Sprühen, Pinseln oder Drucken auf Polymerelektrolyt-Membran und Gasverteilerschichten aufgebracht werden.

20. Verfahren nach Anspruch 1,
dadurch gekennzeichnet,
daß die Katalysatorschichten in der für die Brennstoffzellen benötigten flächigen Ausdehnung auf die bandförmige Polymerelektrolyt-Membran mittels Siebdruck aufgebracht und die Gasverteilerschichten mittels Einzelblattzuführungen paßgenau auf die Katalysatorschichten aufgelegt werden.

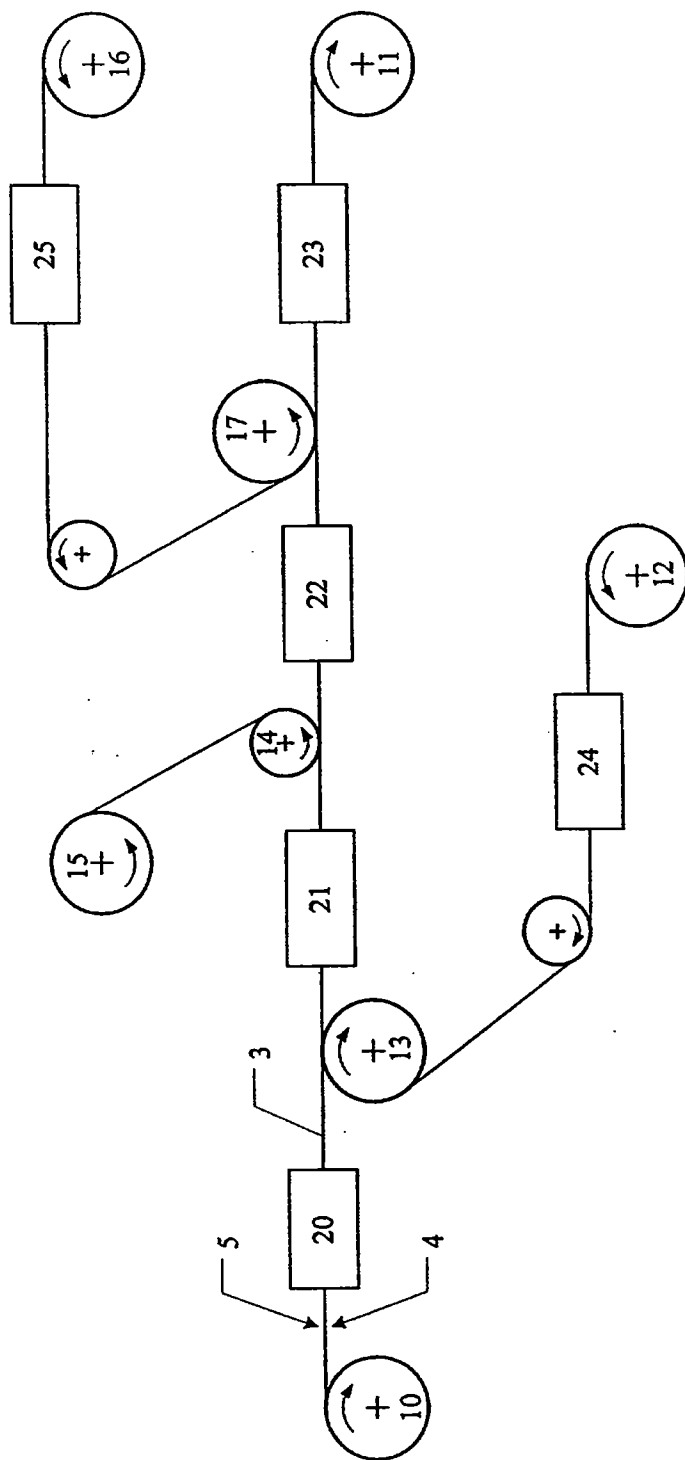
21. Verfahren nach Anspruch 1,
dadurch gekennzeichnet,
daß die Polymerelektrolyt-Membran vor dem Aufbringen oder Inkontaktbringen mit den Katalysatorschichten in Wasser oder organischen Lösungsmitteln vorgequollen wird.



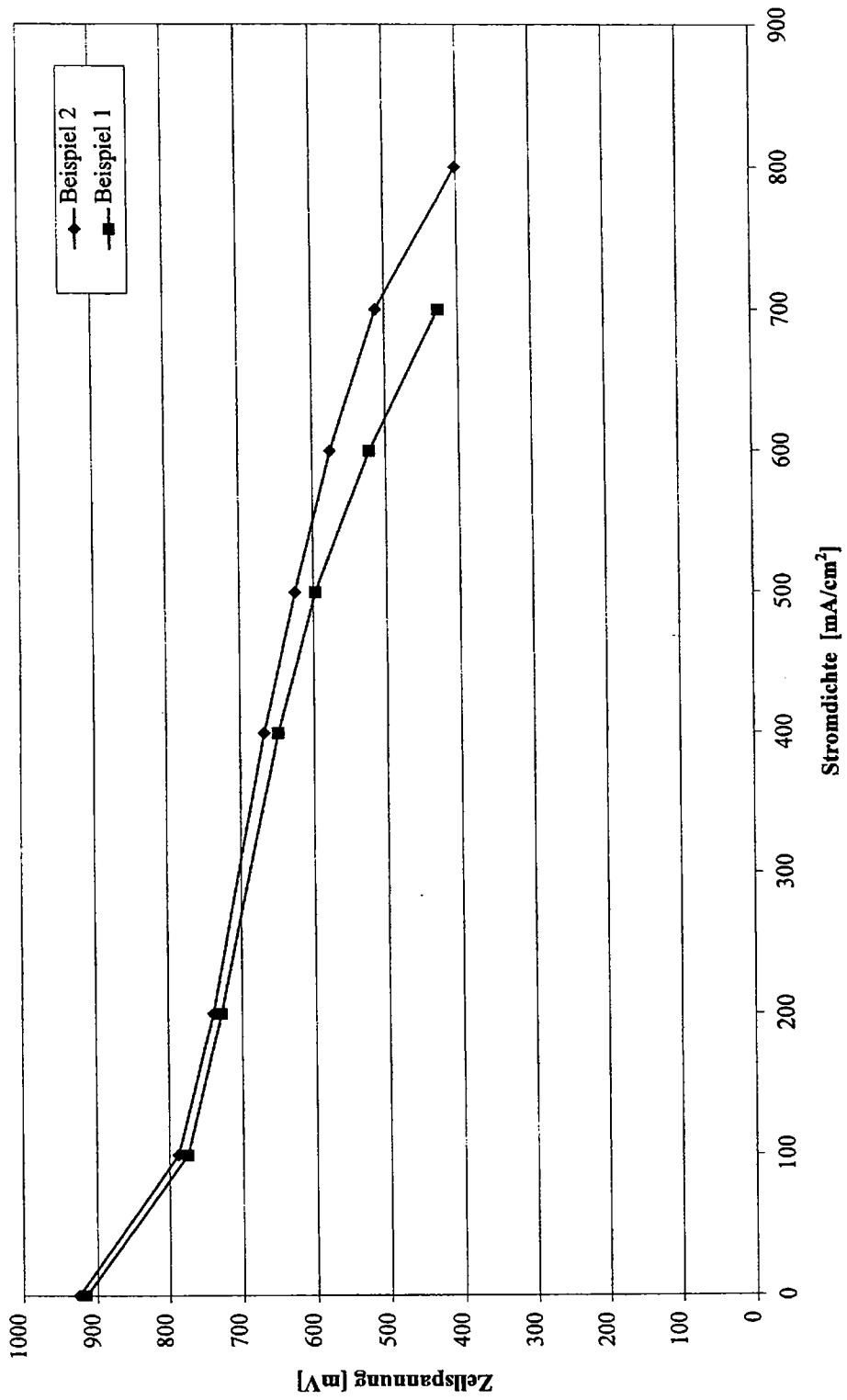
Figur 1



Figur 2



Figur 3



Figur 4


Derwent Record

Em

View: Expand Details Go to: Delphion Integrated View

Tools: Add to Work File: Create new Work File

Derwent Title: **Production of a membrane electrode unit for fuel cells comprises applying catalyst layers after each other on a polymer electrolyte membrane so that during application, each opposite side of the membrane is supported**

Original Title:  EP1198021A2: Method for manufacturing a membrane electrode unit for fuel cells

Assignee: **OMG & CO AG KG** Non-standard company
UMICORE & CO AG KG Non-standard company
DIEHL M Individual
KOHLER J Individual
STARZ K Individual
WITTPAHL S Individual

Inventor: **DIEHL M; KOEHLER J; KOHLER J; STARZ K; WITTPAHL S; WITTPHAL S;**

Accession/Update: **2003-315734 / 200679**

IPC Code: **H01M 4/88 ; B05D 5/12 ; H01M 8/02 ; H01M 8/10 ; B05D 1/36 ; B05D 3/02 ; H01M 2/14 ;**

Derwent Classes: **A85; L03; P42; X16;**

Manual Codes: **A10-E21B**(Modification of mono-/di-carboxylic unsatd. acid (co)polymers by incorpn. of alkali (earth) metal) , **A11-B05** (Coating) , **A12-E06A**(Electrodes for batteries, accumulators, fuel cells) , **A12-E06B**(Separators, membranes for batteries, accumulators, fuel cells) , **A12-M01**(Acrylic polyelectrolytes, flocculants) , **A12-M02**(Other polyelectrolytes, flocculants [exc. acrylic]) , **L03-E04A2**(Solid polymer electrolyte cells) , **X16-C01C**(Solid polymer fuel cell)

Derwent Abstract: (EP1198021A) **Novelty** - Production of a membrane electrode unit comprises applying catalyst layers after each other on a polymer electrolyte membrane so that during application, each opposite side of the membrane is supported.

Detailed Description - Production of a membrane electrode unit comprises forming a solid composite on a first side with a first catalyst layer and a first hydrophobic gas distribution layer and on a second side with a second catalyst layer and a second hydrophobic gas distribution layer.

Inks containing an electrocatalyst, one or more solvents, a proton-conducting ionomer and optionally a hydrophobing agent and pore formers are used in the production of the catalyst layers. Both catalyst layers are applied after each other on the polymer electrolyte membrane or contacted with it so that during application or contacting, each opposite side of the membrane is supported.

Preferred Features: The polymer electrolyte membrane is produced by forming a composite made of a first catalyst layer and a first hydrophobic gas distribution layer with the first side of the membrane, removing the carrier film, and forming a composite of a second catalyst layer and a second gas distribution layer with the second side of the membrane.

Use - Used for fuel cells.

Advantage - The process is safe.

Dwg.0/4

Family:

PDF Patent

Pub. Date

Derwent
Update

Pages Language IPC Code

☒ EP1198021A2 * 2002-04-17 200331 14 German H01M 8/10
 Des. States: (R) AL AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LT LU LV MC MK NL
 PT RO SE SI TR
 Local appls.: EP2001000123514 Filed:2001-09-29 (2001EP-0123514)

 JP03847597B2 = 2006-11-22 200679 14 English H01M 8/02
 Local appls.: Previous Publ. JP22184425 (JP2002184425)
 JP2001000315878 Filed:2001-10-12 (2001JP-0315878)

☒ US6998149 = 2006-02-14 200613 10 English B05D 5/12
 Local appls.: US2001000973193 Filed:2001-10-10 (2001US-0973193)

☒ JP2002184425A2 = 2002-06-28 200331 10 English H01M 8/02
 Local appls.: JP2001000315878 Filed:2001-10-12 (2001JP-0315878)

☒ US20020064593A1 = 2002-05-30 200331 11 English B05D 5/12
 Local appls.: US2001000973193 Filed:2001-10-10 (2001US-0973193)

☒ BR0104520A = 2002-05-21 200331 PT_BR H01M 8/10
 Local appls.: BR2001000004520 Filed:2001-10-11 (2001BR-0004520)

☒ DE10050467A1 = 2002-05-16 200331 12 German H01M 4/88
 Local appls.: DE2000001050467 Filed:2000-10-12 (2000DE-1050467)

☒ KR2029313A = 2002-04-18 200331 English H01M 8/02
 Local appls.: KR2001000062685 Filed:2001-10-11 (2001KR-0062685)

☒ CA2358636A1 = 2002-04-12 200331 English H01M 4/88
 Local appls.: CA2001002358636 Filed:2001-10-11 (2001CA-2358636)

INPADOC
 Legal Status:

Show legal status actions

First Claim:
 Show all claims

1. Verfahren zur Herstellung einer Membran-Elektrodeneinheit für Brennstoffzellen enthaltend eine Polymerelektrolyt-Membran, welche auf einer ersten Seite mit einer ersten Katalysatorschicht und einer ersten hydrophobierten Gasverteilerschicht und auf der zweiten Seite mit einer zweiten Katalysatorschicht und einer zweiten hydrophobierten Gasverteilerschicht einen festen Verbund bildet, wobei für die Herstellung der Katalysatorschichten Tinten eingesetzt werden, die den jeweiligen Elektrokatalysator, ein oder mehrere Lösungsmittel, ein Protonen leitendes Ionomer und gegebenenfalls Hydrophobierungsmittel und Porenbildner enthalten,
dadurch gekennzeichnet,
daß die beiden Katalysatorschichten nacheinander auf die Polymerelektrolyt-Membran aufgebracht oder mit ihr in Kontakt gebracht werden, wobei während des Aufbringens oder Inkontaktbringens die jeweils gegenüberliegende Seite der Membran gestützt wird.

Priority Number:

Application Number	Filed	Original Title
DE2000001050467	2000-10-12	

Extended
 Polymer Index:

Show extended polymer index

Related
 Accessions:

Accession Number	Type	Derwent Update	Derwent Title
C2003-083044	C		
N2003-251434	N		
2 items found			

PRODUCE MEMBRANE ELECTRODE UNIT FUEL CELL COMPRISE APPLY

 Title Terms: CATALYST LAYER AFTER POLYMER ELECTROLYTIC MEMBRANE SO APPLY
OPPOSED SIDE MEMBRANE SUPPORT

[Pricing](#) [Current charges](#)

Derwent Searches:	Boolean Accession/Number Advanced
--------------------------	---

Data copyright Thomson Derwent 2003

THOMSON



Copyright © 1997-2007 The Thoi

[Subscriptions](#) | [Web Seminars](#) | [Privacy](#) | [Terms & Conditions](#) | [Site Map](#) | [Contact U](#)